## PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

07-092678

(43) Date of publication of application: 07.04.1995 

(51)Int.CI.

G03F 7/039 GO3F **G03F** G03F GO3F 7/033 H01L 21/027

(21)Application number: 05-312669

(71)Applicant: NIPPON ZEON CO LTD

(22)Date of filing:

18.11.1993

(72)Inventor: OIE MASAYUKI

TANAKA HIDEYUKI ABE NOBUNORI MISAWA MARI

(30)Priority

Priority number: 05185469

Priority date: 29.06.1993

Priority country: JP

## (54) RESIST COMPOSITION

(57)Abstract:

PURPOSE: To provide a resist material excellent in resist characteristics such as sensitivity, resolution, etching resistance, shelf stability and process margin.

CONSTITUTION: This resist compsn. contains a compd. (A) capable of forming an acid by irradiation with active light, a polymer (B) having structural units each having a group unstable to an acid and convertible into an alkali-soluble polymer when the group is cleaved in the presence of the acid derived from the compd. A and an amino compd. (C).

## LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

14.03.2000

[Date of sending the examiner's decision of

02.04.2002

rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

## (19)日本国特許庁 (JP)

# (12)公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開平 7-92678

(43)公開日 平成7年(1995)4月7日

(51) Int. Cl. 6	識別記号		FI					
G03F 7/039	501							
7/004	503							
7/023	511							
7/028								
	7	7352-4M	H01L 2	1/30		502	R	
		審査請求	未請求	請求項	頁の数3	F D	(全 23頁)	最終頁に続く
(21)出願番号	特願平 5-312669		(71)出	類人	000229	117		
					日本ゼ	オン株式会	社	
(22)出願日	平成5年(1993)11月			東京都	千代田区丸	の内2丁目6	番1号	
			(72)発	明者	尾家	正行		
(31)優先権主張番号	特願平 5-185469				神奈川!	県川崎市川	崎区夜光一丁	目2番1号
(32)優先日	平 5 (1993) 6 月 29日				日本	ゼオン株式	<b>弋会社内</b>	
(33)優先権主張国	日本(JP)		(72)発	明者	田中	秀行		
					神奈川!	県川崎市川	崎区夜光一丁	自2番1号
					日本ゼオン株式会社内			
			(72)発	明者	阿部	信紀		
					神奈川県川崎市川崎区夜光一丁目2番1号			
					日本	ゼオン株式	<b>代会社内</b>	
			(74)代3	埋人	弁理士	西川	繁明	
								最終頁に続く

### (54) 【発明の名称】 レジスト組成物

#### (57)【要約】

【目的】感度、解像度、耐エッチング性、保存安定性、 及びプロセス余裕度などのレジスト特性に優れたレジス ト材料を提供すること。

【構成】 (A) 活性光線の照射により酸を生成可能な化合物、(B) 酸に対して不安定な基を持つ構造単位を有し、かつ、化合物 (A) に由来する酸の存在下に該基が開裂してアルカリ可溶性となる重合体、及び (C) アミノ化合物を含有することを特徴とするレジスト組成物。

【特許請求の範囲】

【請求項1】(A)活性光線の照射により酸を生成可能な化合物、

(B)酸に対して不安定な基を持つ構造単位を有し、かつ、化合物(A)に由来する酸の存在下に該基が開裂してアルカリ可溶性となる重合体、及び

#### (C) アミノ化合物

を含有することを特徴とするレジスト組成物。

【請求項2】さらに、(D) アルカリ可溶性フェノール 樹脂を含有する請求項1記載のレジスト組成物。

【請求項3】 重合体(B)が、酸に対して不安定な基を持つ構造単位として、下記一般式(I)、(II)及び(III)で示される構造単位から選ばれる少なくとも1種の構造単位を含有するものである請求項1または2記載のレジスト組成物。

【化1】

〔式中、R <sup>1</sup>及びR <sup>2</sup>は、互いに同一または異なり、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、炭素数1~5のアルキル基、または炭素数1~5の置換アルキル基であり、R <sup>3</sup>は、線状アセタール基、環状アセタール基、カーボネート基、または一〇R <sup>9</sup>である。ただし、R <sup>9</sup>は、

[化2]

$$R^{10}$$
 $-C-R^{11}$ 
 $R^{12}$ 

または

[化3]

$$R^{13}$$
 $-C - OR^{15}$ 
 $R^{14}$ 

〔式中、R '及びR'は、互いに同一または異なり、水素 原子、ハロゲン原子、シアノ基、炭素数1~5のアルキ ・

し、これらのうち、R 13及びR11は、水素原子であって

[164]

もよい。)〕

10 
$$R^4$$

-(  $CH_2 - C$  )

 $C = O$ 
 $O$ 
 $R^5$ 

〔式中、R <sup>4</sup>は、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、 炭素数1~5のアルキル基、または炭素数1~5の置換 アルキル基であり、R <sup>5</sup>は、

【化5】

$$R^{10}$$
 $-C-R^{11}$ 
 $R^{12}$ 

または

【化6】

40 【化7】

(III)

ル基、または炭素数1~5の置換アルキル基であり、R 50 ぱは、

[化8]

$$\begin{array}{c} R^{10} \\ - \stackrel{|}{C} - R^{11} \\ \stackrel{|}{R^{12}} \end{array}$$

または

[化9]

$$R^{13}$$
 $-C - OR^{15}$ 
 $R^{14}$ 

#### 【発明の詳細な説明】

#### [0001]

【産業上の利用分野】本発明は、レジスト組成物に関し、さらに詳しくは、紫外線、KrFエキシマレーザー 光などの照射によるパターン形成が可能なレジスト材料 に関する。本発明のレジスト組成物は、特に、半導体素 子の微細加工用ポジ型レジストとして好適である。

#### [0002]

【従来の技術】レジストを用いて徽細パターンを形成するには、一般に、基板上にレジストを含有する溶液を塗布し、乾燥させて感光膜を形成した後、活性光線を照射して潜像を形成する。次いで、それを現像してネガまたはポジの画像を形成する。レジストは、ポジ型とネガ型に大別され、ポジ型では、被照射部分が未照射部分に比べて現像液中での溶解性が増してポジ型像を与え、ネガ型では、逆に被照射部分の溶解性が減少してネガ型像を与える。

【0003】レジストを用いる微細加工により半導体を製造する場合、基板としてシリコンウエハを用い、その表面に、上記リソグラフィー技術によって画像(パタ保証を開きして、大いで、基板上に残ったレジストを入りを形成し、次いで、基板上に残ったレジストを保証を除去する。近年、IC、LSI、さらにVLSIへと半導体素子の高集積化、高密度化、小型化に伴って、1μm以下の微細パターンを形成する技術が要求されている。しかしながら、近紫外線または可視光線を用いる従来のフォトリソグラフィー技術では、1μm以下の微細パターンを精度良く形成することは、極めて困難であり、歩留りの低下も著しい。

【0004】このため、光(液長350~450nmの紫外線)を利用する従来のフォトリングラフィーにかえて、解像度を高めるために、液長の短い遠紫外線、KrFエキシマレーザー光(液長248nmの光を出すクリプトンフルオライドレーザー)などを用いるリソグラフィー技術が研究されている。このリングラフィー技術の中心となるレジスト材料には、多数の高度な特性が要求されているが、その中でも重要なものとして、感度、解像度、耐エッチング性、及び保存安定性が挙げられる。しかし、従来開発されたレジスト材料は、これらの全ての性能を充分に満足するものではなく、性能の向上が強く望まれている。

【0005】例えば、ポリメタクリル酸グリシジルのようなネガ型レジストは、高感度ではあるが、解像度や耐ドライエッチング性が劣る。ポリメタクリル酸メチルのようなポジ型レジストは、解像度は良好であるが、感度や耐ドライエッチング性が劣る。また、波長350~450nmの紫外線露光で用いられてきたノボラック系ポジ型フォトレジストを遠紫外線で露光すると、レジスト20自体の光源に対する光吸収が大きすぎるために、良好な機細パターンの形成ができない。

【0006】近年、酸触媒と化学増幅効果を利用したレ ジストの高感度化が注目され、例えば、(1)基材高分 子、(2)光酸発生剤(活性光線の照射により酸を生成 可能な化合物)、及び(3)感酸物質(光によって生成 した酸を触媒として反応し、基材高分子の溶解性などを 変化させる物質) の3成分系からなる微細加工用レジス トが開発されている。これは、光によって発生した酸を 触媒として、感酸物質が反応し、基材高分子の溶解性が 30 変化してポジ型またはネガ型レジストとなるものであ る。例えば、ノボラック樹脂、光酸発生剤及び溶解抑止 剤からなるポジ型レジストが知られている(特開平3-107160号)。溶解抑止剤は、ノボラック樹脂に対 して溶解抑止効果を持ち、かつ、酸によって反応し、溶 解促進作用を示すものである。また、基材高分子の溶解 性を支配している官能基をプロックして不溶性にしてお き、光によって生成する酸を触媒として、プロックをは ずして高分子基材の現像液に対する溶解性を復元するタ イブのポジ型レジストも知られている。

40 【0007】ところで、最近、カルボン酸の t ープチル・エステルまたはフェノールの t ープチル・カルボナートよりなる酸に対して不安定な反復的に存在する枝分かれした基を有する重合体と、放射にさらされたときに砂が提案されている(特公平2-27660号)。このレジスト組成物が提案されている(特公平2-27660号)。このレジスト組成物により形成された被膜に、紫外線、電子ビームまたはX線を照射すると、被照射部分の重合体の酸に対して、不安定な反復的に存在する枝分かれした基が開裂して、極性を有する反復的に存在する基が形成される。それに50よって、重合体被膜の露光領域及び未露光領域の溶解度

特性に大きな変化が生じる。そして、露光領域がアルカリ現像剤または極性溶媒で処理されることにより選択的に除去され、一方、未露光領域は、無極性であるため、無極性溶媒で処理されることにより選択的に除去される。したがって、該レジスト組成物は、現像剤を選択することにより、ポジ型またはネガ型として働く。

【0008】しかしながら、特公平2-27660号で 提案されているレジスト組成物を用いて、通常のレジスト トプロセスにより、レジストの塗布、露光、露光後ペーク、及び現像を行ってレジストパターンを形成すると、 レジストパターンの表面部分に難溶化層の生成が観察され、いわゆるT型のパターンとなる問題点がある。さら に、露光と露光後ペークの間の放置時間を長くすると感 度の変化がみられ、難溶化層が厚くなる。そこで、さら にレジスト性能が向上した新規なレジストの開発が強く 望まれていた。

#### [0009]

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、感度、解像度、耐エッチング性、保存安定性、及びプロセス余裕度などのレジスト特性に優れたレジスト材料を提供することにある。また、本発明の目的は、波長の短い遠紫外線やKrFエキシマレーザー光を用いるリングラフィーに適したレジスト材料を提供することにある。本発明の他の目的は、特に、半導体素子の微細加工用ポジ型レジストとして好適なレジスト組成物を提供することにある。

【0010】本発明者らは、前記従来技術の有する問題点を克服するために鋭意研究した結果、光酸発生剤と、酸に対して不安定な基(酸不安定性基)を持つ構造単位を有する重合体と、アミノ化合物とを組み合わせることにより、レジストパターン表面部分における難溶化層の生成が抑制され、しかも、レジスト特性に優れたレジスト組成物の得られることを見出した。このレジスト組成物は、さらにアルカリ可溶性フェノール樹脂を含有させてもよい。本発明は、これらの知見に基づいて完成するに至ったものである。

## [0011]

【課題を解決するための手段】かくして、本発明によれば、(A)活性光線の照射により酸を生成可能な化合物、(B)酸に対して不安定な基を持つ構造単位を有し、かつ、化合物(A)に由来する酸の存在下に該基が開裂してアルカリ可溶性となる重合体、及び(C)アミノ化合物を含有することを特徴とするレジスト組成物が提供される。また、本発明によれば、前記レジスト組成物に、さらにアルカリ可溶性フェノール樹脂を含有せしめたレジスト組成物が提供される。以下、本発明について詳述する。

## 【0012】(A) 光酸発生剤

本発明で使用する活性光線の照射により酸を生成可能な 化合物 (光酸発生剤) は、活性光線の照射によりプレー ンステッド酸またはルイス酸を形成する物質であれば特に制限はなく、各種の公知化合物及び混合物が使用可能であって、例えば、オニウム塩、ハロゲン化有機化合物、キノンジアジド化合物、α,αビス (スルホニル)ジアゾメタン系化合物、αーカルボニルーαースルホニルージアゾメタン系化合物、スルホン化合物、有機酸エステル化合物、有機酸アミド化合物、有機酸イミド化合物などが挙げられる。

【0013】オニウム塩の具体例としては、未置換、対称的にまたは非対称的に置換されたアルキル基、アルケニル基、アラルキル基、芳香族基、またはヘテロ環状基を有するジアゾニウム塩、アンモニウム塩、アルソニウム塩、スルホニウム塩、ホスホニウム塩、アルソニウム塩、オキソニウム塩などが挙げられる。これらオニウム塩の対アニオンとしては、対アニオンを形成できる化合物であれば特に限定されるものではないが、例えば、ホウ素酸、砒素酸、燐酸、アンチモン酸、スルホン酸、カルボン酸、あるいはこれらのハロゲン化物などが挙げられる。

20 【0014】ハロゲン化有機化合物は、有機化合物のハロゲン化物であれば特に制限はなく、各種の公知化合物が可能であって、具体例としては、ハロゲン含有オキサジアゾール系化合物、ハロゲン含有トリアジン系化合物、ハロゲン含有アセトフェノン系化合物、ハロゲン含有スルホキサゲンでは合物、ハロゲン含有スルホン系化合物、ハロゲン含有トリアゾール系化合物、ハロゲン含有トリアゾール系化合物、ハロゲン含有トリアゾール系化合物、ハロゲン含有トリアゾール系化合物、ハロゲン含有芳香族炭化水素化合物、その他のハロゲン含有ヘテロ環状化合物、スルフェニルハライド系化合物などが挙げられる。

【0015】さらに、ハロゲン化有機化合物として、ト リス (2, 3-ジプロモプロピル) ホスフェート、トリ ス(2,3-ジプロモ-3-クロロプロピル)ホスフェ ート、クロロテトラプロモプタン、ヘキサクロロベンゼ ン、ヘキサプロモベンゼン、ヘキサプロモシクロドデカ ン、ヘキサプロモビフェニル、トリプロモフェニルアリ ルエーテル、テトラクロロビスフェノールA、テトラブ 40 ロモビスフェノールA、ビス (プロモエチルエーテル) テトラブロモビスフェノールA、ビス (クロロエチルエ ーテル) テトラプロモビスフェノールA、トリス (2, 3ージプロモプロピル) イソシアヌレート、2, 2ービ ス(4-ヒドロキシー3、5-ジプロモフェニル)プロ パン、2, 2ービス (4ーヒドロキシエトキシー3, 5 -ジプロモフェニル) プロバンなどの含ハロゲン系雄燃 剤;ジクロロジフェニルトリクロロエタン、ペンゼンへ キサクロライド、ペンタクロロフェノール、2, 4, 6 ートリクロロフェニルー4ーニトロフェニルエーテル、

50 2, 4-ジクロロフェニルー3′ーメトキシー4′ーニ

トロフェニルエーテル、2, 4 ージクロロフェノキシ酢酸、4, 5, 6, 7 ーテトラクロロフサライド、1, 1 ーピス (4 ークロロフェニール) エタノール、1, 1 ーピス (4 ークロロフェニール) ー2, 2, 2 ートリクロロエタノール、エチルー4, 4 ージクロロベンジレート、2, 4, 5, 4′ーテトラクロロジフェニルスルファイド、2, 4, 5, 4′ーテトラクロロジフェニルスルホンなどの有機クロロ系農薬なども挙げられる。

【0016】キノンジアジド化合物の具体例としては、 1, 2-ベンゾキノンジアジド-4-スルホン酸エステ ル、1,2-ナフトキノンジアジド-4-スルホン酸エ ステル、1,2-ナフトキノンジアジド-5-スルホン 酸エステル、1、2-ナフトキノンジアジド-6-スル ホン酸エステル、2,1-ナフトキノンジアジド-4-スルホン酸エステル、2, 1-ナフトキノンジアジドー 5-スルホン酸エステル、2,1-ナフトキノンジアジ ドー6-スルホン酸エステル、及びその他のナフトキノ ンジアジド誘導体のスルホン酸エステル; 1. 2-ベン ゾキノンジアジド-4-スルホン酸クロライド、1,2 -ナフトキノンジアジド-4-スルホン酸クロライド、 1、2-ナフトキノンジアジド-5-スルホン酸クロラ イド、1,2-ナフトキノンジアジド-6-スルホン酸 クロライド、2、1-ナフトキノンジアジド-4-スル ホン酸クロライド、2, 1-ナフトキノンジアジドー5 - スルホン酸クロライド、2, 1-ナフトキノンジアジ ドー6-スルホン酸クロライド、及びその他のナフトキ ノンジアジド誘導体のスルホン酸クロライドなどが挙げ られる。

【0017】 a, aビス (スルホニル) ジアゾメタン系 化合物の具体例としては、未置換、対称的にまたは非対称的に置換されたアルキル基、アルケニル基、アラルキル基、芳香族基、またはヘテロ環状基を有する a, aビス (スルホニル) ジアゾメタンなどが挙げられる。 aーカルボニルー aースルホニルージアゾメタン系化合物の関連されたアルキル基、アルケニル基、アラルキル基、芳香族基、またはヘテロ環状基を有する aーカルボニルーaースルホニルージアゾメタンなどが挙げられる。

【0018】スルホン化合物の具体例としては、未置換、対称的にまたは非対称的に置換されたアルキル基、アルケニル基、アラルキル基、芳香族基、またはヘテロ環状基を有するスルホン化合物、ジスルホン化合物などが挙げられる。有機酸エステルの具体例としては、未置換、あるいは置換されたアルキル基、アルケニル基、アラルキル基、芳香族基、またはヘテロ環状基を有するカルボン酸エステル、スルホン酸エステルなどが挙げられる。

【0019】有機酸アミドの具体例としては、未置換、 あるいは置換されたアルキル基、アルケニル基、アラル キル基、芳香族基、またはヘテロ環状基を有するカルボ 8

ン酸アミド、スルホン酸アミドなどが挙げられる。有機酸イミドの具体例としては、未置換、あるいは置換されたアルキル基、アルケニル基、アラルキル基、芳香族基、またはヘテロ環状基を有するカルボン酸イミドなどが挙げられる。これらの活性光線の照射により酸を生成可能な化合物は、単独でも2種以上を混合して用いてもよい、活性光線の照射により酸生成可能な化合物(A)の配合割合は、酸不安定性基を持つ構造単位を有する重合体(B)100重量部に対して、10 通常、0.01~50重量部、好ましくは0.2~20重量部である。この配合割合が0.01重量部未満では、パターンの形成が事実上不可能となり、逆に、50重量部を越えると現像残が発生し易くなって、レジストの性能上不都合である。

【0020】(B) <u>酸不安定性基を持つ構造単位を有す</u> る重合体

本発明で使用する重合体(B)としては、酸に対して不安定な基を持つ構造単位を有し、かつ、酸の存在下に酸不安定性基が開裂してアルカリ可溶性となる重合体であ20 れば特に限定されない。このような重合体としては、下記一般式(I)、(II) または(III)で示される構造単位を有する重合体を例示することができる。重合体(B)は、これらの構造単位の1種または2種以上を含有しており、また、これらの構造単位と他の構造単位とを有する共重合体であってもよい。

[0021]

【化10】

30

式中、R<sup>1</sup>及びR<sup>2</sup>は、互いに同一または異なり、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、炭素数1~5のアルキル基、または炭素数1~5の置換アルキル基であり、R は、線状アセタール基、環状アセタール基、カーボネート基、または-OR<sup>2</sup>である。ただし、R<sup>2</sup>は、

[0022]

40 【化11】

または 【0023】 【化12】

である。

【0024】ただし、これらの式中、R 10、R11、R12、R13、R14及びR15は、それぞれ独立に、鎖状アルキル基、置換鎖状アルキル基、の酸状アルキル基、置換分酸状アルキル基、環状アルキル基、 置換現状アルキル基、アルケニル基、 置換アルケニル基、アリール基、 置換アリール基、アラルキル基、または置換アラルキル基を表し、これらのうち、R 13及びR14は、水素原子であってもよい。

[0025]

【化13】

$$\begin{array}{c}
R^{4} \\
-(CH_{2} - C - C - C) \\
C = O \\
O \\
R^{5}
\end{array}$$
(II)

式中、R 'は、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、炭素数1~5のアルキル基、または炭素数1~5の置換アルキル基であり、R 'は、

[0026]

式中、 R \* 及び R ' は、互いに同一または異なり、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、炭素数1~5のアルキル基、または炭素数1~5の置換アルキル基であり、R は、

[0030]

【化17】

または

[0031]

【化18】

[化14]

$$R^{10}$$
 $-C-R^{11}$ 
 $R^{12}$ 

10

または

[0027]

【化15】

10

$$R^{13}$$
 $-C - OR^{15}$ 
 $R^{14}$ 

である。

[0029]

【化16】

(III)

40 である。

【0032】ただし、これらの式中、R 10、R 11、R 11、R 11、R 11 及びR 15 は、それぞれ独立に、鎖状アルキル基、置換鎖状アルキル基、分岐状アルキル基、置換分岐状アルキル基、環状アルキル基、置換アルケニル基、でリール基、置換アリール基、でラルキル基、または置換アラルキル基を表し、これらのうち、R 13 及びR 11 は、水素原子であってもよい。

【0033】これらの一般式中、炭素数1~5の置換ア 50 ルキル基としては、置換基として、例えば、ハロゲン原

子を有するアルキル基を挙げることができる。また、線 状アセタール基としては、炭素数2~16の線状アセタ ール基、環状アセタール基としては、炭素数3~17の 環状アセタール基、カーボネート基としては、炭素数2 ~15のカーボネート基を挙げることができる。

11

(4) 置換分岐状アルキル基としては、炭素数3~8 で、置換基として、例えば、ハロゲン原子を有する置換分岐状アルキル基、(5) 環状アルキル基としては、炭素数5~16の環状アルキル基、(ただし、環状アルキル・アルキル基を含む。)

(6) 置換環状アルキル基としては、炭素数5~16で、置換基として、例えば、ハロゲン原子を有する置換環状アルキル基、(7)アルケニル基としては、炭素数2~7で、置換基として、例えば、ハロ基としてが、置換基として、例えば、ハロ基としてが、の子を有する置換アルケニル基、(9)アリール基としては、炭素数6~16で、置換基としてリール基としては、炭素数6~16で、置換基としてリール基としては、炭素数6~16で、置換基としてルえば、ハロゲン原子、ニトロ基を有する置換アリールを、(11)アラルキル基としては、炭素数7~16で、置換アラルキル基としては、炭素数7~16で、置換アラルキル基としては、炭素数7~16で、置換アラルキル基としては、炭素数7~16で、置換アラルキル基としてがシアラルキル基を有する置換アラルキル基であることが好ましい。

【0035】これらの構造単位を有する重合体(B)を得る方法としては、一般式(I)、(II)または(II)の構造単位を与える各単量体を(共)重合させるか、あるいは高分子反応により、これらの構造単位を有する(共)重合体を生成させる方法などが挙げられる。一般式(I)の構造単位を与える単量体の具体例としては、例えば、下記の化合物を挙げることができる。

[0036]

【化19】

$$CH_{2} = CH$$

$$O$$

$$CH_{2}$$

$$O$$

$$CH_{2}$$

$$O$$

$$CH_{2}$$

[0037] [120]

$$CH_{2} = CH$$

$$O$$

$$CH_{2}$$

$$O$$

$$CH_{2}$$

$$O$$

$$C_{3}H_{7}$$

$$(2)$$

10 [0038]

[4k21]

$$CH_2 = CH$$

0

 $CH_2$ 
 $CH_2$ 

0

 $CH_3 - C - CH_3$ 
 $CH_3$ 

[0039] [化22] CH<sub>2</sub> = CH

[0040]
[1t 23]
CH<sub>2</sub> = CH

[ 0 0 4 1 ]

40 [4t 2 4 ]

CH<sub>2</sub> = CH

O

C = O

O

C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>

(6)

[0042] [化25]

(7)

14

$$CH_{2} = CH$$

$$O$$

$$C = O$$

$$O$$

$$CH_{3} - C - CH_{3}$$

$$CH_{3}$$

$$CH_{2} = CH$$

$$O$$

$$CH_{8} - C - CH_{8}$$

$$H$$

$$[0 0 4 7]$$

(8) 
$$CH_{2} = CH$$

$$CH_{3} - C - CH_{3}$$

$$CH_{2} - CH_{3}$$

(9) 
$$\begin{array}{c} [0 \ 0 \ 4 \ 8 \ ] \\ [\text{Ht} \ 3 \ 1 \ ] \\ \text{CH}_2 = \text{C} - \text{CH}_3 \\ \hline \\ \text{O} \\ \text{C}_{\text{L}} \\ \text{O} \\ \text{C}_{\text{2}} \\ \text{H}_5 \end{array}$$

[0050] [化33]

(18)

【化41】

16

$$CH_{2} = C - CH_{3}$$

$$O$$

$$CH_{2}$$

$$CH_{2}$$

$$O$$

$$CH_{3} - C - CH_{3}$$

$$CH_{3}$$

$$\begin{array}{c}
O \\
CH_{s} - C - CH_{s} \\
CH_{s}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
O & 0 & 5 & 1 \\
I(t) & 3 & 4 \\
CH_{2} = C - CH_{s}
\end{array}$$

$$CH_{2} = C - CH_{3}$$

$$O$$

$$C = O$$

$$CH_{3} - C - CH_{3}$$

$$CH_{3} - CH_{3}$$

$$CH_{4} - CH_{5}$$

$$CH_{5} - CH_{5}$$

(16) 
$$\begin{array}{c} \text{[0 0 5 5]} \\ \text{[4t 3 8]} \\ \text{CH}_2 = \text{C} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{O} \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$$

(17) 
$$\begin{array}{c} \text{[0 0 5 6]} \\ \text{[4k 3 9]} \\ \text{CH}_2 = \text{C} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{O} \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{CH}_5 \\ \\ \end{array}$$

[ 0 0 5 7 ]

[ 
$$\text{(1t 4 0 )}$$
 $\text{CH}_2 = \text{C} - \text{CH}_3$ 

O

(22)

 $\text{C}_2\text{H}_5 - \text{C} - \text{CH}_3$ 

(23)

(26)

50

17

$$CH_2 = C - CH_3$$

$$O$$

$$CH_3 - C - CH_3$$

[0060]
[At 43]
$$CH_2 = C - CF_3$$

$$O$$

$$CH_3 - C - CH_3$$

$$CH_3$$

 $CH_{2} = C - CN$  O  $CH_{3} - C - CH_{3}$   $CH_{3}$   $CH_{3} - C - CH_{3}$ 

$$\begin{array}{c}
10 & \text{[At 4 6]} \\
CH_2 = C - CF_3 \\
\hline
0 \\
C = 0 \\
CH_3 - C - CH_3 \\
CH_3 \\
CH_3 \\
\end{array}$$
(28)

[0063]

(25) 
$$\begin{array}{c}
[0 \ 0 \ 6 \ 4] \\
[4k \ 4 \ 7] \\
CH_2 = C - Cl
\\
0 \\
CH_3 - C - CH_3
\\
CH_3
\end{array}$$

$$[0 \ 0 \ 6 \ 5]$$
[(tt 4 8]
$$CH_2 = C - CN$$

$$0$$

$$C = 0$$

$$CH_3 - C - CH_3$$

$$CH_3$$

$$CH_3$$

$$(30)$$

一般式 (II) の構造単位を与える単量体の具体例としては、例えば、下記の化合物を挙げることができる。 【0066】

20

[4k 4 9 ]
$$CH_{2} = CH$$

$$C = O$$

$$O$$

$$CH_{3} - C - CH_{3}$$

$$CH_{3}$$

$$C = O$$

$$O$$

$$CH_{3} - C - CH_{3}$$

$$CH_{3}$$

$$CH_{3}$$

$$CH_{5}$$

$$CH_{5}$$

$$CH_{2} = CH$$

$$(31)$$

19

$$CH_{2} = CH$$

$$C = O$$

$$O$$

$$CH_{3} - C - CH_{8}$$

$$CH_{2}$$

$$CH_{2}$$

$$CH_{2}$$

$$CH_{2}$$

$$CH_{2}$$

$$CH_{3} - C - CH_{4}$$

$$CH_{4} - C - CH_{5}$$

$$CH_{5} - C - CH_{5}$$

$$CH_{6} - CH_{7}$$

$$CH_{7} - CH_{8}$$

$$CH_{8} - CH_{1}$$

$$CH_{1} - CH_{2}$$

(32) 
$$\begin{array}{c} [0 \ 0 \ 7 \ 1] \\ [4t \ 5 \ 4] \\ CH_2 = CH \\ \hline C = O \\ O \\ CH_3 - C - CH_3 \\ \end{array}$$

(33) 
$$\begin{array}{c} \text{[1655]} \\ \text{CH}_2 = \text{CH} \\ \text{C} = \text{O} \\ \text{O} \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \\ \end{array}$$

[0 0 7 3]

[At 5 6]

$$CH_2 = CH$$
 $C = O$ 
 $O$ 
 $C_2H_5 - C - CH_3$ 

(38)

(34)

[0079]

$$CH_{2} = CH$$

$$C = O$$

$$O$$

$$C_{2}H_{5} - C - CH_{s}$$

$$CH_{2}$$

$$CH_{2}$$

$$(39)$$

$$CH_{2}$$

(41)

[At 6 2]
$$CH_{2} = CH$$

$$C = O$$

$$O$$

$$CH_{3} - C - CH_{3}$$

$$O$$

$$CH$$

$$CH_{2}$$
[0 0 8 0]
$$CH_{2}$$
[4t 6 3]

22

$$CH_{2} = CH$$

$$C = O$$

$$O$$

$$CH_{2} = CH$$

$$C = O$$

$$O$$

$$CH_{3}$$

(40) 
$$CH_{2} = CH$$

$$C = O$$

$$O$$

$$CH_{3} - C - CH_{3}$$

$$O$$

$$CH_{2}$$

$$O$$

$$CH_{2}$$

$$O$$

$$CH_{2}$$

【化58】

$$CH_{2} = C - CH_{8}$$

$$C = O$$

$$O$$

$$CH_{3} - C - CH_{8}$$

$$CH_{5} - C - CH_{8}$$

$$CH_{8}$$

$$CH_{8}$$

$$CH_{8}$$

$$CH_{8}$$

$$CH_{8}$$

$$CH_{8}$$

$$CH_{8}$$

$$CH_{8}$$

[0081]

[0077]

[4k60]

$$CH_2 = CH$$
 $C = O$ 
 $O$ 
 $CH_3 - C - CH_3$ 
 $O$ 
 $C_2H_5$ 

23

$$CH_{2} = C - CH_{8}$$

$$C = O$$

$$O$$

$$CH_{3} - C - CH_{8}$$

$$CH$$

$$CH$$

$$CH_{2}$$

[0084]

$$\begin{array}{c} \text{(1t 6 7)} \\ \text{CH}_2 = \text{C} - \text{CH}_3 \\ \text{C} = \text{O} \\ \text{O} \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \end{array}$$

[0085]

$$\begin{array}{c}
(A + 6 + 8) \\
CH_2 = C - CH_3 \\
C = O \\
O \\
CH_3 - C - CH_3 \\
CH_2 \\
CH_2
\end{array}$$

[0086]

[4t 6 9]
$$CH_{2} = C - CH_{8}$$

$$C = O$$

$$O$$

$$CH_{3} - C - CH_{3}$$

[0087] [化70] (48)

$$CH_2 = C - CH_3$$

$$C = O$$

$$O$$

(49) 
$$\begin{array}{c} \text{(4t 7 1)} \\ \text{CH}_2 = \text{C} - \text{CH}_3 \\ \text{C} = \text{O} \\ \text{O} \\ \text{C}_2\text{H}_5 - \text{C} - \text{CH}_8 \\ \end{array}$$

[0089]

20

(50) 
$$\begin{array}{c} \text{(4t 7 2)} \\ \text{CH}_2 = \text{C} - \text{CH}_3 \\ \text{C} = \text{O} \\ \text{O} \\ \text{C}_2\text{H}_5 - \text{C} - \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \\ \end{array}$$

[0090] [化73]

 $CH_2 = C - CH_3$ 

40 [0091]

【化74】

(51)

$$CH_2 = C - CH_3$$

$$C = O$$

$$O$$

$$CH_3 - C - CH_3$$

$$O$$

(52)

(53)

(54)

(55)

(56)

50 [0092]

(58)

(60)

 $\begin{array}{c} \text{(4t 7 5)} \\ \text{CH}_2 = \text{C} - \text{CH}_8 \\ \text{C} = \text{O} \\ \text{O} \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{CH}_8 \\ \text{O} \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$ 

 $CH_{2} = C - CF_{3}$  C = O O  $CH_{3} - C - CH_{3}$   $CH_{3}$   $CH_{3} = C - CH_{3}$   $CH_{4} = C - CH_{4}$   $CH_{5} = C - CH_{5}$   $CH_{5} = C - CH_{5}$ 

10 
$$CH_2 = C - CI$$
 $CH_2 = C - CI$ 
 $C = O$ 
 $CH_3 - C - CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 

[0 0 9 8]

[1t 8 1]

$$CH_2 = C - CN$$
 $C = O$ 
 $O$ 
 $CH_3 - C - CH_8$ 
 $CH_8$ 

(63)

一般式(III)の構造単位を与える単量体の具体例としては、例えば、下記の化合物を挙げることができる。 【0099】 【化82】

$$CH_{2} = CH$$

$$C = 0$$

$$CH_{3} - CH_{3}$$

$$CH_{3} - CH_{3}$$

$$CH_{3} + CH_{3}$$

$$[0 \ 1 \ 0 \ 0]$$

$$[At 8 \ 3]$$

$$CH_2 = CH$$

$$C = O$$

$$O$$

$$CH_3 - C - CH_8$$
(65)

(66)

(67)

(68)

27

[At 8 6]
$$CH_2 = CH$$

$$C = O$$

$$O$$

$$C_2H_5 - C - CH_3$$

[0103]

$$CH_{2} = CH$$

$$C = O$$

$$O$$

$$CH_{2}$$

$$C_{2}H_{5} - C - CH_{3}$$

$$(69)$$

[0 1 0 5]

[4t 8 8]

$$CH_2 = CH$$
 $C = O$ 
 $O$ 
 $CH_3 - C - CH_8$ 
 $O$ 
 $O$ 
 $O$ 

[0107] 40 【化90】

[0106]

$$CH_{2} = CH$$

$$C = O$$

$$CH_{3} - C - CH_{3}$$

$$O$$

$$C_{2}H_{5}$$

$$CH_{2} = CH$$

$$C = O$$

$$CH_{3} - C - CH_{8}$$

$$CH_{2}$$

$$CH_{2}$$

$$CH_{2}$$

$$CH_{2} = C - CH_{8}$$

$$CH_{2} = C - CH_{8}$$

$$CH_{3} - C - CH_{8}$$

$$(75)$$

$$(76)$$

$$CH_{3} - C - CH_{8}$$

$$\begin{array}{c}
CH_{3} \\
(0 \ 1 \ 1 \ 2) \\
(H_{2} \ 9 \ 5) \\
CH_{2} = C - CH_{3}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
C = O \\
O \\
CH_{3} - C - CH_{3}
\end{array}$$
(77)

[0113] [化96]

(80)

$$CH_{2} = C - CH$$

$$C = O$$

$$CH_{3} - C - CH_{3}$$

[0 1 1 5]
[4t 9 8]
$$CH_2 = CH$$

$$C = O$$

$$CH_3 - C - CH_3$$

(78) 
$$CH_{2} = C - CH_{3}$$

$$C = O$$

$$C_{2}H_{5} - C - CH_{8}$$

$$\begin{array}{c}
[0 \ 1 \ 1 \ 7] \\
[dt \ 1 \ 0 \ 0] \\
CH_2 = C - CH_8 \\
\hline
C = O \\
O \\
CH_3 - C - CH_8
\end{array}$$
(79)
$$\begin{array}{c}
(82) \\
CH_3 - C - CH_8
\end{array}$$

$$CH_{2} = C - CH_{8}$$

$$C = O$$

$$CH_{3} - C - CH_{8}$$

$$O$$

$$CH_{3} - C - CH_{8}$$

$$O$$

$$CH_{3}$$

$$[0 \ 1 \ 1 \ 9 \ ]$$

$$[Act 1 \ 0 \ 2 \ ]$$

$$CH_2 = C - CH_s$$

$$C = O$$

$$CH_3 - C - CH_s$$

$$O$$

$$C_2H_5$$

$$(84)$$

[0124]

(85)

(87)

$$C = O$$

$$CH_s - C - CH_s$$

$$CH_z$$

[0123] [化106]

$$CH_{2} = C - CF_{3}$$

$$C = O$$

$$CH_{3} - C - CH_{3}$$

$$CH_{3} - CH_{3} - CH_{3}$$

$$\begin{array}{c}
(\text{Kt 1 0 7}) \\
CH_2 = C - Cl \\
\hline
C = O \\
CH_3 - C - CH_3 \\
\hline
CH_3
\end{array}$$
(89)

【0126】本発明において用いられる重合体は、上記 の単量体と共重合可能な他の単量体を共重合成分として 含む共重合体であってもよい。他の単量体としては、共 重合可能な単量体であれば、特に限定されるものではな いが、具体例としては、スチレン、4-ヒドロキシスチ レン、2-ヒドロキシスチレン、4-クロロスチレン、 2-クロロスチレン、2,3-ジクロロスチレン、4-プロモスチレン、2ープロモスチレン、4-ヨードスチ 40 レン、2-ヨードスチレン、4-カルボキシスチレン、 4-メチルスチレン、 $\alpha-$ メチルスチレン、 $\alpha-$ メチル -4-ヒドロキシスチレン、α-メチル-2-ヒドロキ シスチレン、α-メチル-4-カルボキシスチレン、<math>αーメチルー4ーメチルスチレン、αーメチルスー4ーク ロロスチレン、α ートリフロロメチルスチレン、α ート リクロロメチルスチレン、 $\alpha$  - クロロスチレン、 $\alpha$  - ブ ロモスチレン、αーシアノスチレンなどのスチレン系化 合物;アクリル酸、アクリル酸メチル、アクリル酸エチ ル、アクリル酸プロピル、アクリル酸グリシジル、アク 50 リル酸シクロヘキシル、アクリル酸フェニル、アクリル

酸ペンジル、アクリル酸t-ブチルフェニル、アクリル 酸シクロペンテニル、アクリル酸シクロペンタニル、ア クリル酸ジシクロペンテニル、アクリル酸イソポルニ ル、アクリル酸アダマンチル、アクリル酸ジメチルアダ マンチルなどのアクリル酸系化合物;メタクリル酸、メ タクリル酸メチル、メタクリル酸エチル、メタクリル酸 プロピル、メタクリル酸グリシジル、メタアクリル酸シ クロヘキシル、メタアクリル酸フェニル、メタアクリル 酸ペンジル、メタアクリル酸t-プチルフェニル、メタ アクリル酸シクロペンテニル、メタアクリル酸シクロペ ンタニル、メタアクリル酸ジシクロペンテニル、メタア クリル酸イソポルニル、メタアクリル酸アダマンチル、 メタアクリル酸ジメチルアダマンチルなどのメタクリル 酸系化合物;アクリル酸アミド及びその誘導体などのア クリル酸アミド系化合物、メタクリル酸アミド及びその 誘導体などのメタクリル酸アミド系化合物、マレイン酸 及びその誘導体などのマレイン酸系化合物、無水マレイ ン酸及びその誘導体などの無水マレイン酸系化合物、酢 酸ビニル、ビニルピリジン、アクリロニトリル、フマロ ニトリル、ビニルピロリドン、ビニルカルパゾールなど が挙げられる。

【0127】上記他の共重合可能な単量体は、アルカリ現像性を損なわない範囲(通常は0~50モル%)で共重合することが可能である。本発明の共重合体は、ラジカル重合、イオン重合などの通常の重合方法によって得ることが可能であって、共重合体の重量平均分子量は1,000~1,000,000の範囲のものが好適である。

## 【0128】 (C) アミノ化合物

本発明で使用するアミノ化合物は、アミンまたはその誘導体であって、通常、一級、二級、三級のモノアミンまたはポリアミンである。アミノ化合物は、レジストを使用するプロセスにおいて揮散しないものが好ましく、通常、沸点が100℃以上の化合物が好ましい。本発明で使用するアミノ化合物としては、脂肪族アミン類、芳香族アミン類、複素環アミン類などがある。

 ン、ペンタメチレンジアミン、ヘキサメチレンジアミン、ヘプタメチレンジアミン、オクタメチルジアミン、 ノナメチルジアミン、トリアミノプロバン、テトラ(ア ミノメチル)メタン、テトラキス(メチルアミノメチル)メタン、テトラキス(ジメチルアミノメチル)メタ ン、ジエチレントリアミン、トリエチルテトラミン、テ トラエチルペンタミン、ヘプタエチレンオクタミン、ノ ナエチレンデカミン、スペルミジン、スペルミン、ジア リルアミン、トリアリルアミン、アリルジエチルアミ

【0130】芳香族アミン類の具体例としては、ペンジ ルアミン、フェネチルアミン、アニリン、トルイジン、 エチルアニリン、プロピルアニリン、キシリジン、トリ メチルアニリン、クロロアニリン、アニシジン、クロロ ニトロアニリン、アミノクレゾール、ニトロアニリン、 ジニトロアニリン、トリニトロアニリン、アミノ安息香 酸、N-メチルアニリン、N-エチルアニリン、N-ブ ロビルアニリン、N, N-ジメチルアニリン、N, N-30 ジエチルアニリン、N, N-ジメチルトルイジン、N-フェニルトリルアミン、N-メチルジフェニルアミン、 トリフェニルアミン、N-シアノメチルアニリン、N-フェニルグリシン、 $N-\beta-$ クロルエチルアニリン、N $-\beta$ -プロモエチルアニリン、 $N-\beta$ -オキシエチルア ニリン、N, N-ジオキシエチルアニリン、N-β-ア ミノエチルアニリン、N - β - ジメチルアミノエチルア ニリン、アクリジン、フェニレンジアミン、ナフチルア ミン、ジアミノナフタレンなどを挙げることができる。 【0131】複素環アミン類の具体例としては、フェノ 40 チアジン、ピリジン、ジメチルアミノビリジン、ピラゾ

ール、チアゾール、ペンゾチアゾール、アミノチアゾール、アミノベンゾチアゾール、インドール、カルバゾール等を挙げることができる。本発明において用いられるアミノ化合物 (C) の配合割合は、活性光線の照射により酸を生成可能な化合物 (A) に対して、当盘の1/100~1倍である。この配合割合が、当量の1/20~1倍である。この配合割合が、当量の1/100未満では添加による改善効果が不充分となり、当量の10倍を超えるとレジストパターンの形成が困難となる。

50 【0132】 (D) アルカリ可容性フェノール樹脂

本発明において用いられるアルカリ可溶性フェノール樹脂としては、例えば、フェノール類とアルデヒド類との縮合反応生成物、フェノール類とケトン類との縮合反応生成物、ビニルフェノール系重合体、イソプロペニルフェノール系重合体、これらフェノール樹脂の水素添加反応生成物などが挙げられる。

【0133】フェノール類の具体例としては、フェノール、クレゾール、キシレノール、エチルフェノール、プロピルフェノール、ブチルフェノール、フェニルフェノール等の一価のフェノール類;レゾルシノール、ピロカテコール、ハイドロキノン、ビスフェノールA、ピロガロール等の多価のフェノール類;などが挙げられる。アルデヒド類の具体例としては、ホルムアルデヒド、アセトアルデヒド、ベンズアルデヒド、テレフタルアルデヒド等が挙げられる。ケトン類の具体例としては、アセトン、メチルエチルケトン、ジエチルケトン、ジフェニルケトン等が挙げられる。これらの縮合反応は、常法にしたがって行なうことができる。

【0134】ビニルフェノール系重合体は、ビニルフェノールの単独重合体、及びビニルフェノールと共重合可能な成分との共重合体から選択される。共重合可能な成分の具体例としては、アクリル酸、メタクリル酸、スチレン、無水マレイン酸、マレイン酸イミド、及びごにからの誘導体、酢酸ビニル、アクリロニトリルなどが挙げられる。イソプロペニルフェノール系重合体は、イソプロペニルフェノールの単独重合体、及びイソプロペニルフェノールと共重合可能な成分との共重合体から選択でない、大重合可能な成分の具体例としては、アクリル酸、メタクリル酸、スチレの誘導体、酢酸ビニル、アクリロニトリルなどが挙げられる。

【0135】これらのフェノール樹脂の水素添加反応は、任意の公知の方法によって実施することが可能であって、フェノール樹脂を有機溶剤に溶解し、均一系または不均一系の水素添加触媒の存在下、水素を導入することによって達成できる。これらのアルカリ可溶性フェノール樹脂は、それぞれ単独でも用いられるが、2種類以上を混合して用いてもよい。アルカリ可溶性フェノール樹脂(D)の配合割合は、重合体(B)100重量部に対して、通常0~300重量部、好ましくは0~100重量部である。

【0136】本発明のレジスト組成物には、必要に応じて、現像性、保存安定性、耐熱性などを改善するために、例えば、スチレンとアクリル酸、メタクリル酸または無水マレイン酸との共重合体、アルケンと無水マレイン酸との共重合体、ビニルアルコール重合体、ビニルピロリドン重合体、ロジン、シェラックなどを添加することができる。これらの任意成分の添加量は、重合体(B)100重量部に対して、通常0~50重量部、好ましくは0~20重量部である。

【0137】 (レジスト組成物) 本発明のレジスト組成 物は、基板に塗布してレジスト膜を形成するために、通 常、前記各成分を溶剤に溶解して用いる。溶剤として は、例えば、アセトン、メチルエチルケトン、シクロへ キサノン、シクロペンタノン、シクロヘブタノン、ブチ ロラクトン、2-ヘプタノンなどのケトン類; n-プロ ピルアルコール、iso-プロピルアルコール、n-ブ チルアルコール、t-プチルアルコールなどのアルコー ル類;エチレングリコールジメチルエーテル、エチレン 10 グリコールジエチルエーテル、ジオキサンなどのエーテ ル類;エチレングリコールモノメチルエーテル、エチレ ングリコールモノエチルエーテル、プロピレングリコー ルモノメチルエーテル、プロビレングリコールモノエチ ルエーテルなどのアルコールエーテル類;ギ酸プロピ ル、ギ酸ブチル、酢酸プロビル、酢酸ブチル、プロビオ ン酸メチル、プロピオン酸エチル、酪酸メチル、酪酸エ チルなどのエステル類;2-オキシプロピオン酸メチ ル、2-オキシプロピオン酸エチル、2-メトキシプロ ピオン酸メチル、2-メトキシプロピオン酸エチル、2 20 -エトキシブロピオン酸エチルなどのモノオキシカルボ ン酸エステル類;セロソルプアセテート、メチルセロソ ルプアセテート、エチルセロソルプアセテート、プロピ ルセロソルプアセテート、ブチルセロソルプアセテート などのセロソルプエステル類;プロピレングリコール、 プロピレングリコールモノメチルエーテル、プロピレン グリコールモノメチルエーテルアセテート、プロピレン グルコールモノエチルエーテルアセテート、プロピレン グリコールモノブチルエーテルなどのプロピレングリコ -ル類;ジエチレングリコールモノメチルエーテル、ジ 30 エチレングリコールモノエチルエーテル、ジエチレング リコールジメチルエーテル、ジエチレングリコールジエ チルエーテル、ジエチレングリコールメチルエチルエー テルなどのジエチレングリコール類;トリクロロエチレ ンなどのハロゲン化炭化水素類;トルエン、キシレンな どの芳香族炭化水素類、ジメチルアセトアミド、ジメチ ルホルムアミド、Nーメチルアセトアミド、Nーメチル ピロリドンなどの極性溶媒;などが挙げられる。これら の溶剤は、単独でも2種類以上を混合して用いてもよ い。本発明のレジスト組成物には、必要に応じて、界面 40 活性剤、保存安定剤、増感剤、ストリエーション防止 剤、可塑剤、ハレーション防止剤などの相溶性のある添

加剤を含有させることができる。
【0138】本発明のレジスト組成物の現像液としては、通常、アルカリの水溶液を用いるが、具体的には、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、ケイ酸ナトリウム、アンモニアなどの無機アルカリ類;エチルアミン、プロビルアミンなどの第一アミン類;ジエチルアミン、シブロビルアミンなどの第二アミン類;ジエチルエミン、トリエチルアミンなどの第三アミンなどのアルコータノールアミン、トリエタノールアミンなどのアルコー

ルアミン類;テトラメチルアンモニウムヒドロキシド、

テトラエチルアンモニウムヒドロキシド、トリメチルヒ

ドロキシメチルアンモニウムヒドロキシド、トリエチル

ヒドロキシメチルアンモニウムヒドロキシド、トリメチ

ルヒドロキシエチルアンモニウムヒドロキシドなどの第 四級アンモニウム塩;などが挙げられる。さらに、必要

に応じて上記アルカリ水溶液に、例えば、メタノール、

エタノール、プロバノール、エチレングリコールなどの

水溶性有機溶剤、界面活性剤、保存安定剤、樹脂の溶解

抑制剤などを適量添加することができる。

うと、反応が促進され、感度の向上と安定化が図れるため、好ましい。 【0140】本発明のレジスト組成物において、重合体 (B)は、活性光線の照射により酸を生成可能な化合物 (A)に由来する酸の作用を受けて、被照射部分の溶解

度が変化する。本発明のレジスト組成物は、アルカリ現像液を用いることにより、ポジ型レジストとして作用する。本発明のレジスト組成物は、アミノ化合物 (C) を含有しているため、レジストバターン表面部分における 難溶化層の生成が抑制される。また、アルカリ可溶性フェノール樹脂を併用すると、プロセス余裕度 (プロセスラチチュード) が向上する。

[0141]

【実施例】以下に実施例を挙げて本発明をさらに具体的 に説明する。なお、各例中の部及び%は、特に断りのな い限り重量基準である。

【0142】[実施例1]

【0139】本発明のレジスト組成物は、その溶剤溶液を用いてシリコンウエハなどの基板表面に常法により塗布した後、溶剤を乾燥除去することによりレジスト膜を形成することができる。塗布方法としては、特にスピンコーティングが賞用される。また、露光は、遠紫外線、KrFエキシマレーザー光、i線(365nm)などを光源として用いることにより、微細なパターンを形成することができる。露光後、熱処理(露光後ペーク)を行

①化合物 (8) と4-ヒドロキシスチレンの共重合体

100部

(Mw=6500、共重合モル比=48/52)

②トリフェニルスルホニウムトリフレート

5部1部

③表1に示す添加剤

0.01部

④フッ素系界面活性剤

), 01部

**⑤**プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート

380部

これらを混合して溶解し、孔径 0. 1 μ m のテトラフルオロエチレンフィルター (ミリポア社製テフロンフィルター) で濾過し、レジスト溶液を調製した。上記レジスト溶液をシリコンウエハ上にスピナーで塗布した後、110℃で90秒間ベークし、厚さ1.0μ m のレジスト膜を形成した。

【0143】 このレジスト膜を形成したシリコンウエハを K r F エキシマレーザーステッパNSR1755EX 8 A (NA=0.45、ニコン社製) とテスト用レチクルを用いて露光し、20分間放置後、90℃で60秒間 露光後ベークを実施した。次いで、テトラメチルアンモ ニウムヒドロキシド水溶液(濃度2.38%)で23 で、1分間、浸漬法により現像してポジ型パターンを得た。パターンの形成されたシリコンウエハを取り出して 電子顕微鏡で観察し、その結果を表1に示した。添加剤 としてアミノ化合物を添加した本発明例のレジスト(実 30 験番号1~6)では、表面難溶化層の形成は軽微であ り、かつ、解像性は添加剤を配合していないレジスト

(実験番号7) に比べて良好であった。

[0144]

【表 1】

実験番号	添加剤	解像性 (μm)	表面難溶化層 の形成
1	ヘキシルアミン	0.35	微
2	ベンジルアミン	0.30	微
3	ヘキサメチレンジアミン	0.30	無し
4	アニリン	0.35	微
5	トルイジン	0.35	無し
6	アミノチアゾール	0.30	無し
7	無し	0.45	有り

【0145】[実施例2]

①化合物(47)とスチレンの共重合体

100部

(Mw=12400、共重合モル比=57/43)

②トリフェニルスルホニウムトリフレート

5部

41

(3)表 2 に示す添加剤

④フッ素系界面活性剤

⑤シクロヘキサノン

これらを混合して溶解し、孔径 0. 1μmのテトラフル オロエチレンフィルター (ミリポア社製テフロンフィル ター) で濾過し、レジスト溶液を調製した。上記レジス ト溶液をシリコンウエハ上にスピナーで塗布した後、1 10℃で90秒間ベークし、厚さ0.70μmのレジス ト膜を形成した。

【0146】このレジスト膜を形成したシリコンウエハ をKrFエキシマレーザーステッパNSR1755EX 8A(NA=0.45、ニコン社製)とテスト用レチク ルを用いて露光し、直ちに、90℃で60秒間露光後ペ ークを実施した。次いで、テトラメチルアンモニウムヒ ドロキシド水溶液で23℃、1分間、浸漬法により現像 して、感度を評価した。また、同様にしてレジストを塗 布した別のシリコンウエハを露光し、20分間放置後に 露光後ペークを実施したこと以外は、前記と同様に操作 を行った。

【0147】露光後、直ちに露光後ペークを実施した時 の感度 (E ° 13) に対する20分間放置後に露光後ベー クを実施した時の感度 (E ¹, ь) の比E¹, 上/E°, ьを 算出し、表2に示した。表2の結果から明らかなよう に、アミノ化合物を添加した本発明例(実験番号8~1

①化合物 (7) とスチレンの共重合体

(Mw=48000、共重合モル比=48/52)

②ビス (tープチルフェニルスルホニル) ジアゾメタン

③トルイジン

④フッ素系界面活性剤

**⑤**プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート これらを混合して溶解し、孔径0. 1μmのテトラフル

膜を形成した。 【0150】このレジスト膜を形成したシリコンウエハ をKrFエキシマレーザーステッパNSR1755EX 8 A (NA=0. 45、ニコン社製) とテスト用レチク ルを用いて露光し、90℃で60秒間露光後ペークを実

オロエチレンフィルター(ミリポア社製テフロンフィル

ター) で濾過し、レジスト溶液を調製した。上記レジス

ト溶液をシリコンウエハ上にスピナーで塗布した後、1

10℃で90秒間ペークし、厚さ1.0μmのレジスト

①化合物(46)とメチルメタクリレートの共重合体

(Mw=18000、共重合モル比=50/50)

40

②トリフェニルスルホニウムトリフレート

③アミノチアゾール

④フッ素系界面活性剤

**⑤**プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート

これらを混合して溶解し、孔径0.1μmのテトラフル オロエチレンフィルター(ミリポア社製テフロンフィル ター) で濾過し、レジスト溶液を調製した。上記レジス ト溶液をシリコンウエハ上にスピナーで塗布した後、9

42

2 部

0.01部

4 3 0 部

- 3) の方が、添加剤を添加してない場合 (実験番号1
- 4) に比べて、感度の変化が小さいことが分かる。

101481

【表 2】

実験番号	添加剤	感度比 E¹'' /E°''
8	セチルアミン	1.05
9	ジプロピルアミン	0.95
10	オクタメチルジアミン	1.00
11	クロロアニリン	1.05
12	ジメチルアミノピリジン	1.00
13	アミノベンゾチアゾール	1.10
14	無し	1.85

(脚注)

20 E° 」。:露光後、直ちに露光後ペークを実施した時の感

E¹、、:露光後、20分間放置後に露光後ペークを実施 した時の感度

【0149】 [実施例3]

100部

5部 4 部

0.01部

3 5 0 部

施した。次いで、テトラメチルアンモニウムヒドロキシ ド水溶液で23℃、1分間、浸漬法により現像してポジ 型パターンを得た。感度を評価すると68mJノcm であり、パターンの膜厚を膜厚計アルファステップ20 0 (テンコー社製) で測定すると 0. 9 2 μ m であっ た。パターンの形成されたシリコンウエハを取り出して 電子顕微鏡で観察したところ、0.35μmのパターン が解像しており、表面難溶化層は観察されなかった。

【0151】 [実施例4]

100部

5 部

2部

0.01部

450部

**0℃で90秒間ペークし、厚さ0. 70μmのレジスト** 膜を形成した。

【0152】このレジスト膜を形成したシリコンウエハ 50 をKrFエキシマレーザーステッパNSR1755EX

8 A (NA=0.45、ニコン社製)とテスト用レチクルを用いて露光し、90℃で60秒間露光後ペークを実施した。次いで、テトラメチルアンモニウムヒドロキシド水溶液で23℃、1分間、浸漬法により現像してポジ型パターンを得た。感度を評価すると53mJ/cmであり、パターンの膜厚を膜厚計アルファステップ200(テンコー社製)で測定すると0.63μmであった。パターンの形成されたシリコンウエハを取り出して電子顕微鏡で観察したところ、0.35μmのパターン

が解像しており、表面難溶化層は観察されなかった。 【0153】

【発明の効果】本発明によれば、感度、解像度、耐エッチング性、保存安定性、プロセス余裕度などに優れ、しかも表面部分における難溶化層の生成が抑制されたレジスト組成物が提供される。本発明のレジスト組成物は、特に半導体素子の微細加工用ポジ型レジストとして好適である。

フロントページの続き

(51) Int. Cl. 6

識別記号 庁

FΙ

技術表示箇所

G 0 3 F 7/033 H 0 1 L 21/027

(72) 発明者 三沢 真理

神奈川県川崎市川崎区夜光一丁目2番1号 日本ゼオン株式会社内